kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: HÓA HỌC - LỚP 10

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 28/10/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: H10.CK1.142

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Trong công thức Lewis của ion ammonium (NH_4^+), nguyên tử trung tâm N còn bao nhiêu cặp electron riêng?

A. 2 **B.** 4 **C.** 1 **D.** 0

Câu 2. Nguyên tử scandium (Sc, $Z = 21$) có cấu hình electron $[Ar]3d^1\,4s^2$. Phân lớp 3d của nguyên tử ấy đang giữ 1 electron. Nguyên tử ấy có bao nhiêu electron độc thân?

A. 1 **B.** 4 **C.** 5 **D.** 0

Câu 3. Trong bảng tuần hoàn hiện đại, argon (Ar) đứng ở ô số 18. Các nguyên tố được sắp xếp theo chiều tăng dần của

A. khối lượng nguyên tử **B.** điện tích hạt nhân **C.** độ âm điện **D.** bán kính nguyên tử

Câu 4. Ion dương đơn nguyên tử khí M^{2+} có cấu hình electron trạng thái cơ bản $1s^2\,2s^2\,2p^4$. M trung hòa thuộc hai mươi nguyên tố đầu, được dùng bảng tuần hoàn để tra tên. Chỉ xét electron và nguyên tử trung hòa; không suy độ bền ion trong dung dịch. Bộ thông tin nào đúng theo thứ tự Z, tên nguyên tố, cấu hình trung hòa, số electron lớp ngoài cùng?

A. $Z = 8$, oxygen; $1s^2\,2s^2\,2p^4$ 6 electron lớp ngoài cùng

B. $Z = 10$, neon; $1s^2\,2s^2\,2p^6$ 10 electron lớp ngoài cùng

C. $Z = 10$, neon; $1s^2\,2s^2\,2p^6$ 8 electron lớp ngoài cùng

D. $Z = 10$, neon; $1s^2\,2s^2\,2p^4$ 6 electron lớp ngoài cùng

Câu 5. Phân tử hydrogen chloride (HCl) gồm những liên kết nào?

A. 4 liên kết đơn, 0 liên kết đôi, 0 liên kết ba **B.** 1 liên kết đơn, 0 liên kết đôi, 0 liên kết ba

C. 2 liên kết đơn, 0 liên kết đôi, 0 liên kết ba **D.** 3 liên kết đơn, 0 liên kết đôi, 0 liên kết ba

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 6. Bốn nguyên tố có số hiệu nguyên tử 3, 6, 8, 7 cùng thuộc chu kì 2. Nguyên tố có độ âm điện lớn nhất mang số hiệu nguyên tử bằng bao nhiêu?

.....

.....

.....

Câu 7. Mỗi chu kì của bảng tuần hoàn góp tối đa bao nhiêu nguyên tố cho khối f?

.....

.....

.....